# BEST AVAILABLE COPY

#### METHOD OF PRODUCING CONCENTRATED MICROFERTILIZER

Patent number:

SU1270148

**Publication date:** 

1986-11-15

Inventor:

PLYSHEVSKIJ SERGEJ V (SU); GAVRILYUK NIKOLAJ

I (SU); BARDINOV FEDOR G (SU); PECHKOVSKIJ

VLADIMIR V (SU)

Applicant:

BRUSS TI KIROVA (SU); BRUSS NII POCHVOVED

AGROK (SU)

Classification:

- international:

C05G3/00; C05G3/00; (IPC1-7): C05G3/00

- european:

Application number: SU19843819742 19841205 Priority number(s): SU19843819742 19841205

Report a data error here

Abstract not available for SU1270148

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(50 4 C 05 G 3/00

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ НОМИТЕТ СССР ПО ДЕЛАМ ИЗОБРЕТЕНИЙ И ОТНРЫТИЙ

# ОПИСАНИЕ ИЗОБРЕТЕНИЯ

## Н АВТОРСКОМУ СВИДЕТЕЛЬСТВУ

- (21) 3819742/30-26
- (22) 05.12.84
- (46) 15.11.86. Бюл. № 42
- (71) Белорусский ордена Трудового Красного Знамени технологический институт им. С.М. Кирова и Белорусский ордена Трудового Красного Знамени научно-исследовательский институт почвоведения и агрохимии
- (72) С.В. Плышевский, Н.И. Гаврилюк,
- Ф.Г. Бардинов и В.В. Печковский
- (53) 631.893.99(088.8)
- (56) Патент США № 3958973,
- кл. С 05. G 3/00, 1976.
- (54) СПОСОБ ПОЛУЧЕНИЯ КОНЦЕНТРИРОВАН-НОГО МИКРОУДОБРЕНИЯ
- (57) Изобретение относится к производству минеральных удобрений, в частности микроудобрений, широко используемых в сельском хозяйстве для повышения продуктивности бобовых и технических культур, многолетних трав и т.д. Цель изобретения - снижение температуры процесса при одновременном сохранении суммы питательных веществ в удобрении. Уменьшение энергозатрат достигается предварительным получением расплава метафосфатного стекла и последующим растворением в нем соединений микроэлементов. Массовое соотношение фосфатсодержащего компонента и компонента. регулирующего растворимость микроудобрения, в исходной шихте состав-

ляет 1:(0,42-0,66) (в пересчете на оксиды). Метафосфатное стекло получают при температуре 550-880°C. Соединение микроэлементов вводят в образующийся расплав до достижения массового соотношения расплава стекла и соединения микроэлементов 1:(0,10-0,53). После выдержки расплава в течение 30-60 мин его гранулируют и измельчают. В качестве фосфатсодержащих компонентов используют фосфорную кислоту, однозамещенный фосфат натрия и/или калия, а в качестве компонентов, регулирующих растворимость, - углекислый натрий, калий или кальций, едкий натр, едкое кали, однозамещенный фосфат натрия или калия, калий хлористый, калий марганцевокислый, оксид или гидроксид. кальция. Соединения микроэлементов вводят в расплав исходной смеси в виде технических оксидов меди, цинка, молибдена, марганца и кобальта. марганцевокислого калия, молибденовокислого кобальта, кобальтового кека и промышленных отходов, содержащих оксид меди или цинка. Предложенная технология получения концентрированных микроудобрений позволяет снизить температуру процесса с 900-1400 до 550-880°C. Снижение температуры приводит также к уменьшению потерь пентаоксида дифосфора и оксидов марганца с отходящими газами. 3 з.п. ф-лы, 1 табл.

us SU (iii) 1270148

Изобретение относится к производству минеральных удобрений, в частности микроудобрений, которые широко применяются в сельском хозяйстве для повышения продуктивности бобовых и технических культур (люпина, льна и др.), многолетних трав (клевера и др.) и т.д.

Целью изобретения является снижение температуры процесса при одновременном сохранении суммы питательных веществ в удобрении.

Целесообразно использовать в качестве фосфатсодержащих компонентов фосфорную кислоту, однозамещенный фосфат натрия и/или калия.

В качестве компонентов, регулирующих растворимость, необходимо использовать натрий углекислый, едкий натр, однозамещенный фосфат натрия, калий углекислый, однозамещенный фосфат калия, калий хлористый, едкое кали, калий марганцевокислый, кальций углекислый, окисд кальция и гидроксид кальция.

Соединения микроэлементов вводят в расплав исходной смеси в виде технических оксидов меди, цинка, молибдена, марганца и кобальта; марганцевокислого кобальта; кобальтового 
кека; промышленного отхода, содержащего оксид меди, и промышленного 
отхода, содержащего оксид цинка. 
При этом кобальтовый кек имеет следующим состав, мас. 7: СиО 18,15; 
ZnO 37,34; СоО 13,35; другие оксиды и примеси 31,21. Обожженный при 
700° С отход производства органических

солей натрия содержит 32,79 мас.% CuO, 58,93 мас.% NaCl и 8,28 мас.% других оксидов и примесей. Отход про-изводства искусственного волокна, обоженный при 700°С, содержит 84,8 мас.% оксида цинка, а остальное - другие оксиды и примеси.

Пример. Готовят шихту метафосфатного стекла. Для этого берут, мас. %: Н.РО4 (содержит 54% Р.О5) 68,5; K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 17,2; Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 14,3. Macсовое соотношение фосфатсодержащий компонент: регулирующий компонент в шихте при этом равно 1:0,54 (в пересчете на оксиды). Компоненты перемешивают и нагревают до получения расплава натрийкалиевого метафосфатного стекла. Шихта переходит в расплав при 550°C. В образующийся расплав метафосфатного стекла порциями при перемешивании и поплержании температуры добавляют 30.61 г технического оксида меди (массовое соотношение расплав:соединение мик-25 розлемента 1:0,31). После растворения оксида меди в расплаве последний выдерживают 50 мин при 550°C, затем гранулируют выпиванием в воду и измельчают. Полученный порошок кон-30 центрированного медного микроудобрения имеет состав, мас. %: Р2 05 44,91; Na<sub>2</sub>0 10,21; K<sub>2</sub>0 14,24; CuO 30,30; другие оксиды 0,61.

Аналогично получают концентрированные микроудобрения других составов. Примеры их получения приведены в таблице.

Ĕ	-0-	Темпе-	Микроэле-	1 0	Время		Состав	концент	рирован	IOFO MAK	концентрированного микроудобрения,	i	Mac.\$	•		Cyrora
71.		полу-	жентсодер-		HED X-	P2 05	Ca0	Na <sub>2</sub> 0	K20	CuO	2n0	.XaO3	MnO	000	Другие	Tens-
	Codep-	pacitia-		расплав: соеди-	KM,			•	:						омсиль	Mecta,
				MAKE DO-	<del></del>	<del></del>	<del></del>	·····				· .				
*.	Lynnpyn Buñ kon-			жента	:				•							•
	TOHORT				·			-				<del></del>				
				;		Предлагаемый	a ende?		: : :							
K.83,	1:0,54	. 550	Оксип	1:0,31	8	44,91		10,21	14,24	30,30	•		. ,		0,61	75,21
	· :·	. <b>.</b>	меди												•	•
			Tecroph			•									٠.	
, 00°	1:0.44	630	Отхоп	1:0.36	Ş	76 97	· 1	79 01		,	20 02	•	1			7,0
			завода	?	3		•		5	ı.	20,00	, ,	,	,	, ye.	16.9/
			MCKYCCT-	· .		· ·	·								٠.	
, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		•	BOJOKKS,	·.			•							· .•		
•			COMEDIA-	•												
•	110.66	00		•		3		. (								
		3	KOGENETE	10.0.	<b>.</b>	41,32	•	50°0	21,13		1	1		30,11	0,61	99,36
			Texion			•										•
				٠,		· ·									•	
<b>.</b> 5	1:0,44	650	Триоксид	1:0,26	45.	51,77	0,07	22,61	ſ,	,	Į.	25,04	ı	ı	0.51	76.81
H <sub>3</sub> PQ,	•		Me Tex-		٠.							٠.				
	•		MANGCHAN									•			•	•
1	1:0,45	750	Оксид	1:0,3.	45	47,65	13,24	8,37	1		•		30, 13	•	6	. 70
			MADEANIA					•							•	
•		• •	Texas.				÷									•
į		. 6					٠						•		•	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	54 60:1	2 8	Триоксиц	1:0,10	2	62,37	24,30	3,03	1		4	10,10	1.	i	0,20	72,47
. •	· :	• •	Texmusec-		•		•	:		•					. ,	
	•		<b>10</b>	•	•	•										

омпоненти	Компоненты Массовое		<del> </del>	. 0	Время		Состав	Состав концентрированного микроудобрения,	рировани	OFO MAKE	роудобре	1	Mac. 7			Cysona
ERTT	соотно- вание фосфат- содер- калия компо- иент:ре- гулирую- еря ком-	parypa nony- wenny pacuna pacuna	ментсодер – Хапее сырье	соотно- шение расплав: сосди- кение эле- мента	лерж- ки, мин	P o s	CaO	Na pro	K <sub>2</sub> 0	Cuo	ZnO	145.0 <sub>3</sub>	£ C	000	Другие оксиды	TEID- TEID- MECTB,
CaO Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> H <sub>3</sub> PQ <sub>4</sub>	1:0,60	069	Оксид ме- ди техни- ческий	1:0,46	09	33,74	3,31	16,96		45,08		•			.0,92	78,82
CaO K,CO <sub>3</sub> H,PQ	1:0,56	780	Оксид кобальта техни- ческий	1:0,15	<b>8</b>	54,12	8,69	1	21,80	ı	•	1		15,08	0,31	90,20
2	1:0,42	880	Триоксид нолибде- на тех- нический	1:0, 10	30	62,80	22,90	1	4,72	1	•	10,09	•	•	0,20	77,61
Naoh H <sub>3</sub> Po4	1:0,44	970	Оксид марганца техничест	1:0,53	09	32,54	ı	14,30	•	1	•		52, 10		30°1	<b>3</b>
KH 2 PO4 H 3 PO4	1:0,66	800	Триоксид молибде- на техни- ческий	1:0,26	35	77,64	<b>t</b>	•	29,75		•	25, 10			0,51	65*66
Na2 CO, H <sub>3</sub> PO.	1:0,44	630	Кобальто- вый кек	1:0,50	9	34,71	•	15,24	•	9, 10	18,67		•	69*9	15, 39	69,97
KC! H <sub>3</sub> PQ,	1:0,66	820	Orxon, conepas-	1:0,30	07	41,92	•	9,41	27,97	9,88	•	•	•	•	10,82	79,77

	-	Terme-	Микроэле-	MaccoBoe Bpens	Время		Состав		грирован	HOLO MIN	концентрированного михроудобрения,	Ī	Mac. Z		
<b>2</b>	соотно- вание фосфат- содер- жануй коншо- неит:ре- гулирую- фоск кон-	parypa nony- verna- pacina- pacina- pacina-	жанее сырье	соотно- вение расплав: соеди- иенке никро- эле-	держ- мерж- мен	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	CaO		0,7	Ono	ZuO	ါ ဝိ	F. O.	000	Другие оксипы
Nah 2 PO4 H 3 PO4	1:0,44	970	Триоксид молибде- на техни- ческий	1:0,36	05	44,65		19,58	-			35,06		1	0,71
КОН Н <sub>3</sub> РО4	99*0	830	Оксид Марганца Техни— Ческий	1:0,31	0,7	41,55	. •	•	27,73		1		30,11	•	0,61
Naoh H <sub>3</sub> Po <sub>4</sub> .	1:0,44	700	Kobana- Tobuñ kek	1:0,35	S	45,06	•	19,84	ŧ	6,37	13,11	, <b>t</b>	1	. 4,67	10,95
K 203	1:0,66	820	Monnegat kocens- ta, Comoce	1:0,50	09	29,90	ŧ	•	19,99	1	•	32,85	•	17,26	
KCI Abohhod cynep- фосфат NaNO <sub>3</sub> B <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	1: (0, 08- -0, 80)	1400	- ZnO, ZnO Texusuec- kuß	•	1	25-60	Hs secting	<b>5</b> -20	1	•	30-60	•	•		
To xe	: :	1000-	· · To we		1	25-65		. •	5-20	1	30-60	1	ŧ	•	
K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> NH <sub>4</sub> H <sub>2</sub> PQ, KNO <sub>3</sub> NA <sub>3</sub> P <sub>3</sub> Q <sub>4</sub> Na <sub>N</sub> O <sub>3</sub>	1: (0, 08-0, 40)		CuO	1	ı	25-65	•	•	5-10	30-65	•	•	i	1	•

÷

мпоненты шихты	KOMIOHEHTM MACCOBOE TENNE-	Texme-	Микроэле-	Массовое	Время		Cocı	Состав концентрированного микроудобрения,	трирован	HOFO MAR	фоулобре		Mac. Z .		-	Сумма
!	шение фосфат-	полу-	жащее сырье шение		держ	P, 0 <sub>5</sub>	CaO	Na <sub>2</sub> 0	Ķ20	CuO	Zn0	Ko03	<b>M</b>	000	Другие	rens-
•	содер-	pacma-			H H H						. :	<u>.</u>				Hecra,
	компо-	•		мижро-					/							¥.
	гупирую-			STE-											•	
	щий ком- понент	. ;.			-										•	
K250,						1										
กระบุง			•							•	·:					
То же	=	1000-	Ono	1	t	25-65	• .	5-10		30-65	•	•	•			\$6-08
Ma, P, PO, NH, K, PO,	1:(0,01-0,50)	1400	Mn0 <sub>3</sub>	•	•	3055	•	0,5-15	•	1	•	•	8	02		85-99,
K, CO3	=	1,000	MO2 MCO3	•	ı	30-55	ı	1	0,5-15	1	1	•	30-70			8
Na5 P 3 040 Na4 P 2 07 NE4 H 2 P 04	1: (0, 25-	-0002	HoO <sub>3</sub>		•	20-60	0	5-20	1			10,35	•			5 5
787CO3	· · ·	504					•			•						

.

,•

Таким образом, предварительное получение плава метафосфатного стекла и последующее введение в него соединений микроэлементов позволяет снизить по сравнению с известным способом температуру получения концентрированного микроудобрения с 900-1400 до 550-800°С или в 1,02-2,55 раза при одновременном сохранении суммы питательных веществ удобрения.

Кроме того, снижение температуры получения микроудобрения позволяет уменьшить потери в окружающую среду с отходящими газами пентаоксида дифосфора и оксидов марганца, которые способны возгоняться при высоких температурах.

#### формула изобретения

1. Способ получения концентрированного микроудобрения на основе фосфатного стекла, включающий смешение фосфатсодержащих компонентов с компонентами, регулирующими растворимость микроудобрения, и соединениями микроэлементов, нагревание смеси до плавления, грануляцию и измельчение плава, о т л и ч а ю — щ и й с я тем, что, с целью снижения температуры процесса при одновременном сохранении суммы питательных веществ в удобрении, предвари-

тельно смешивают фосфатсодержащие компоненты и компоненты, регулирующие растворимость микроудобрения, при массовом соотношении 1: (0,42-0,66) в пересчете на оксиды, нагревают до 550-880°С и в образующийся расплав вводят соединения микроэлементов до массового соотношения расплав и соединения микроэлементов 1: (0,10-0,53), выдерживают расплав 30-60 мин, а затем гранулируют и измельчают.

- 2. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что фосфатсодержащие 15 компоненты выбраны из группы: фосфорная кислота, однозамещенный фосфат калия.
  - 3. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что компоненты, регулирующие растворимость, выбраны из группы: натрий углекислый, едкий натр, однозамещенный фосфат натрия, калий углекислый, однозамещенный фосфат калия, калий хлористый, едкое кали, калий марганцевокислый, кальций углекислый, оксид кальция, гидроксид кальция.
  - 4. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что соединения мик- роэлементов выбраны из группы: оксид меди, оксид цинка, оксид молибдена, оксид марганца, оксид кобальта, марганцевокислый калий, молибдено- во-кислый кобальт, кобальтовый кек.

Составитель Н. Гаврилюк

Редактор М. Циткина

Техред В. Кадар

Корректор Т. Колб

Заказ 6095/20

Тираж 419

Подписное

вниипи Государственного комитета СССР по делам изобретений и открытий 113035, Москва, Ж-35, Раушская наб., д. 4/5

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record.

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

RAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.